水溶液

ポイント1　水溶液（すいようえき）とは

＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

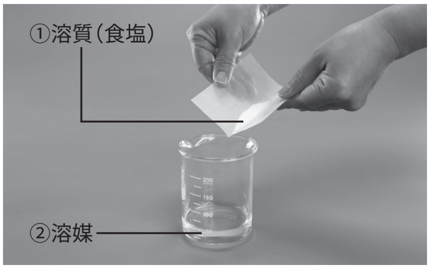
液体にとけている物質を＿**溶質**（ようしつ）＿という。
└ 図1①

溶質をとかしている液体を＿**溶媒**（ようばい）＿という。
└ 図1②

溶液（ようえき）＝**溶質**＋**溶媒**

溶媒が水であるものを＿**水溶液**＿という。

図1 溶質と溶媒



ポイント2　水溶液の性質

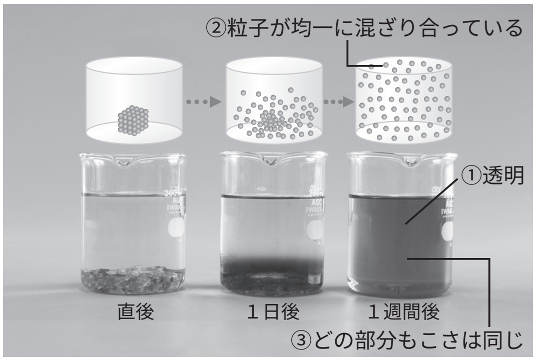
＿＿＿にあてはまる語句を確認しましょう。

①水溶液は液が＿**透明**（とうめい）＿である。
└ 図2①

②水溶液は粒子（りゅうし）が＿**均一**＿に混ざり合っている。
└ 図2②

③水溶液は時間がたってもどの部分も液のこさは＿**変わらない**＿。
└ 図2③

図2 水溶液の粒子モデル



確認テスト

次の問いに答えなさい。

(1) 液体にとけている物質を何というか。　溶質

(2) 溶質をとかしている液体を何というか。　溶媒

(3) 溶媒に溶質をとかした液体を何というか。　溶液

(4) 溶媒が水であるものを何というか。　水溶液

(5) 食塩水の場合，溶質は何か。　食塩

(6) 物質が水にとけているとき，どのように見えるか。
ア　全体が透明に見える。
イ　全体がにごって見える。
ウ　上の方は透明で，下の方はにごって見える。
エ　液体の中心付近がにごって見えるが，周囲は透明に見える。
オ　下の方は透明で，上の方はにごって見える。　ア

(7) 完全にとけた砂糖水の濃さはどの部分でも同じか，部分によって違うか。　どの部分でも同じ

(8) コーヒーシュガーをとかした茶色の水溶液を1週間置いておくと，水溶液の色はどうなるか。ただし，水は蒸発しないものとする。　茶色のままである